مسرد المصطلحات

Glossary

العدد الذري: عدد البروتونات في داخل النواة، ويساوي مجموع أعداد الإلكترونات التي تدور في مستويات الطاقة حول نواة ذرته المتعادلة.

الكتلة الذرية: مجموع عدد البروتونات وعدد البروتونات داخل نواة الذرة.

الدورات: الصفوف الأفقية في الجدول الدوري.

المجموعات: الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري.

مستويات الطاقة الرئيسية: مناطق محيطة بالنواة، ذات طاقة محددة، تتوزع فيها الإلكترونات.

مستويات الطاقة الفرعية: مناطق محيطة بالنواة، توجد داخل مستويات الطاقة الرئيسية، ويرمز لها بالرموز s,p,d,f .

الجدول الدوري لمندليف: جدول دوري قام فيه مندليف بترتيب العناصر المكتشفة في حينه تبعاً لتزايد الكتل الذرية لعناصره.

الجدول الدوري لموزلي: جدول دوري قام فيه موزلي بترتيب العناصر المكتشفة في حينه تبعاً لتزايد العدد الذري لعناصره.

الجدول الدوري الحديث: جدول دوري رُتبت فيه العناصر وفق تزايد العدد الذري لعناصره وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات.

العناصر الانتقالية: عناصر تقع في منتصف الجدول الدوري الحديث، وتقع في الفئتين d و f .